

(19) RU (11) 2103994 (13)

(51) 6 A 61 K 9/52

Комитет Российской Федерации по патентам и товарным знакам

(12) ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ

٠.٠٠

к патенту Российской Федерации

33) CH 💥

* 7

(46) 10.02.98 Бюл № 4

(86) PCT/CH 92/00146 (15.07.92)

(72) Фредерик Хаймгартнер(СН), Пьеро Орсолини(СН)

(71) (73) Аста Медика АГ (DE)

(56) DE, патент, 4023134, кл. А 61 К 9/16, 1991.

(54) КОМПОЗИЦИЯ В ФОРМЕ МІКРО-СФЕР ДЛЯ ПРОЛОНГИРОВАННОГО И КОНТРОЛИРУЕМОГО высвобождения пептидного лекарственного ВЕЩЕСТВА

(57) Изобретение относится к химико-фармацевтической промыпленности. Композипредназначенная пролонгированного контролирусмого введения пептидного лекарственного вещества формулы (1) Ac-D-NaI-D-pClPhc-R3- Ser + Tyr -D -Cit-Leu-Ary Pro-D-Ala- NH2, B KOторой R³ означает D-Pal или D-Trp. Композицию получают в виде микросфер из полимерного материала, поддающегося биологическому разложению, вмещающих нерастворимую в воде соль указанного пептила формулы (1). 2 з.п. ф-лы, 1 табл.

BEST AVAILABLE COPY



Наобретение относится к композиции для предонгированного и контролируемого висвобождения пептилного лекарственного вещества формули (1):

Ac-D-Nal-D-pClPh-R3-Scr-Tyr-D-Cit-Leu-Arg Pro-O-Ala NH2, в которой R³ означает D-Pal или D-Trp.

Такие р-пентиды являются аналогами 1 **ПРН** и предпочтительно могут применяться: для терапевтического лечения гормонально занисимых нарушений. В формуле (1)? по крайней мере если нет других указаний, аминокислоты обозначены условно и имеют жонфигурацию L; D Nal означает D-3-(2н іфтил)-планин и D-Pal означает D-3-(3-пиризил)-шанин.

Композицию согласно изобретению получают в виде микросфер из поддающегося биологическому разложению полимерного материала, заключающего в себе нерастворимую в воде соль пептида формулы (1), Такия композиция, содержащая по меньшей мер: 5 мас.% нерастноримой соли от массы биоразлагающегося полимерного материала, может выделять пентид формулы контролируемый образцом в течение нескольки суток, после ее парентерального введения человеку или животному.

Заявленную композицию получают путем превращения водорастворимой соли пептида формулы (1) в соль пептида, нерастворимую в воде, затем готовят суспензию этой соли в раствора биоразлагающегося полимерного метериала, это суспензию превращают в вмульсию типа масло в воде и, наконец, виделяют микросферы из биоразлагающегося полимера после переноса эмульсии "масло в воле" в избыток водной среды.

К настоящему времени были предложены различные технические решения для получения композышии с пролонгированным контролируемым высвобождением лекарственного. вешества, с применением имплантируемых биоразлагающихся элементов, микрокапсул или пористых опоразлагающихся матриц в виде микросфер или микрочастиц разных размеров.

В латенте ФРГ DL 4023134 опясан способ получения фармацевтического препарата с продовгированным и контролируемым высвобождением активного количенанта в форме минрочастии содержащих в качестве активного компон, ята памоат, тапиат, стеарат или налим нат природного и на синдетического изитиль, а в качестве полимера - сополимер моденной и гликолевой кыслоты, при этом количественный состав препарата не оговарикантем. В способе согласно патенту ФРГ

DE 4023134 водонерастворимая соль пентида биологически разлагающийся полимер размалываются и смешиваются друг с другом в сухом виделири величине зериз менес 200 мки, затем подрергаются прогрессивной предварительной компрессии и экструзии, после чего производится размалывание при низких температурах (криогенная пульверизация).

В свропейском патенте ЕП-А-0.052.510 описано получение микрокапсул путем разделения водорастворимых фаз лекарственного вещества и европейском паленте ЕП-А-0.58.481 или американском патенте US-A-3976071 описано получевие биоразлагающихся имплантируемых элементов или пористых матриц на основе полилактида или сополимера лактидиликозида в качестве необходимых основных составлиоподит. Эти технологии используют. предварительное растворение биоразлагаюшегося полимера или сополимера, используемого в качестве носителя, в органическом растворителе, а в случае необходимости растворение самого лекарственного вещества.

Другие технологии, гакже ведущие к образованию микрокапсул или микросфер, используют способы эмульгирования, при этом основная фаза этих способов заключается в получении эмульсии типп масло в воде из органического раствора полимерного матернала и водного раствора пентида (см. американские патенты US-A-4384975, 3891570, 4389330, 3737337, 4652441 или международную заявку WO-90/13361). Однако во всех этих случаях специалист пынужден разрабатывать сложные и трудно описываемые технологии, позволяющие максимально умельшить потери активного пелтидного вещества, обладающего исключительно хорошей водорастворимостью. например предусма гривающие **ДВОЙНОС** эмульгирование.

В противоноложность этому продукт по изобретению получают другим, более шадяшим способом. Продукт согласно изобретению получают. суспендируя водонерастворимую соль пептида в растворс биологически разлагаемого полимера и вводи суспензию в водный раствор, причем образуется эмульсия типа "масло-в-воде". Затем эту эмульсию отверждают путем разбавления возной фазы, причем образуются микрошарчки, которые отделяют. Эти микрошарики содержат водонерастворимую соль пептида и от нает замедлению пептид, когда их суспендируют в водной среде. Продукт отличается тем, самым также и по внешнему виду от

пролуктов согласно, например, латенту ФРГ ДЕ-4023134. При этом пролукты согласно изобретению в сферической форме могут быть получены с заданной величиной. Величина сферических частиц зависит от получения эмульсии, причем играет роль, например, скорость перемешивания. В сравнении с известными продуктами содерждение пептициого действующего вещества в заявляемом продукте может быть повышено, причем возможно содержание действующего вещества в 5, 10, 20 и более массовых процентов.

Таким образом, осуществляя сначала превращение водорастворимой соли пептида и соль пептида, нерастворимую в воде, в соответствии с изобретением, специалист получает возможность воспользоваться резлицей растворимостей используемых ингредиентов, в частности, развидей между растворителями и пользуемыми и способе.

Указанный способ отличается тем, что:

- а. водорастворимую соль пептида формулы (1) превращают в соль пептида. нерастворимую в воде;
- b. приготавливают суспензию указанной соли пептида, нерастворимой в воде, в органической среде, содержащей растворенный в ней полимерный материал, поддающийся биологическому разложению;
- с. указанную органическую суспензию дисперсируют в водной среде, образующей непрерывную фазу получаемой в результате эмульсии;
- d. указанную эмульсию переносят в избыток водной среды и, наконец, отделяют от жидкой фазы полученные таким образом микросферы.

Первая стадия способа состоит в том, что препращают водорастворимую соль пептида в соль пептида, нерастворимую в воде. Пол "зовористворимой" солью понимают М соль пептида обладающую растворимостью в воде. Сольшей или равной 0,1 мг/мл при 25°C, предпочтительно большей или равной 1.0 мг/мл.

Пол "перастворимой в воде" солью понимлют соль пептила, обладающую расвюрим эттью в воде более низкой или равной 0.1 м / м.т при 25°С. Пептидные соли, такие как помодт, таннат, стеарат или пальмитат, отвечают этому определению.

В качестье биоразлагающегося пелимерного материала используют полилактид, политиколяд, сополимер молечной и гликодегой испот.

Предпочтительно использовать в качестве полимерного материала сополимеры молоч-

ный и гликолевой кислот (PLGA), частности, сопольнеры кислоты L или D, молочной кислоты, содержащае 45-90 молозавеньев молочной кислоты ж соответствени 55-10 мол. % звеньев гликолевой кислоты.

В качестве растворителя выбраннего полимерного материала используют такой органический растворитель, как, например, метиленхлорил, во всяком случае это должен быть растворитель, не велущий себя как растворитель по отвошению к соли пептида, удерживаемой (во взвешенном состояния) в полимерном материале.

Согласно изобретению, после образования суспензии указанной соли в органическом растворе полимерного материала эту суспензию соединяют с определенным количеством водной среды, представляющей собой обычно воду с добавкой специального поверхностно активного вещества. Это делается с целью быстрого образования однородной эмульсии типа масло в воде, при этом указанная водная среда служит непрерывной фазой. В приготовлении такой эмульсии участвуют разнообразные факторы, обуславлявающие размер или структуру микросфер, получаемых в результате этого процесса. Один из факторов, которые следует учитывать скоростъ введения органического раствора в водную среду, другим фактором может служить температура или также скорость перемешивания или энергия диспергирования (с помощью ультразвука), последний фактор, в частности, влияет на размер микросфер конечного продукта. Применение методон и условий эмульгирования, соответствующих преследуемой цели, в возможностях специалиста в данной области.

В способе получения указанной эмульсии может быть также выгодным изменение объемного соотношения составляющих ее фаз, а именно уменьшение начального объема органической фазы по отношению к начальному объему водной фазы. В одном из случаев, благодаря летучести использусмых органических растворителей, например, метиленхлорида, для этого может оказаты я достаточным испарение, спонтанно возникающее при перемешивании; в других случаях можно ускорить желаемый процесс путем частичного выпаривания при пониженном давлении.

После образования стойкой эмульски последняя перепосится в избыточное количество водной среды, обычно воды.

Пелью этой операции является усиление отверждения зародышеных микросфер, образовавникся в эмульсии, путем извлечения еще присутствующего в указанных микросферах органического растворителя. Эта операция имеет также целью одновременное удаление сще имеющихся следав поверхивостно-активного всщества, которое могло остаться в полимерной массе при окончательном затвердевании. Отметим, что вода не является растворителем как для полимерного биоразлагающегося материала, которым может быть, например, PLGA, так и для соли пептида, содержащейся в указанных микросферах. Эта ситуация соответствующим образом способствует необходимому извлечению остаточного растворителя полимера, например CH₂Cl₂.

После перенесения указанной эмульсии в избыток водной среды, отбирают отвержденные микросферы с помощью известных методов, например, центрифугированием, фильтрацией или деконтацией. Осуществляют также промывку, очистку и сушку.

Одним из преимуществ способа согласно изобретению является то, что он позволяет получать микросферы с управляемыми с точностью размерами, это управление в основном осуществляется в процессе полученая эмульски, например скоростью перемешивания. Другим преимуществом является исключительно высокое наполнение пептидами, которое способ позволяет получать 5,10 или 20 мас. % и более, в различных случаях. Кроме того, выход операции введения пептида или соли пептида исключительно велик, что достигается благодаря предварительному преврыщению водорастворимой соли пентида в соль пептида, нерастворимую в водс.

Микросферы, полученные способом согласно изобретению из вышеуказанных ингредиситов, в дальнейшем используются, после соответствующей стерилизации, для приготовления суспензий, предназначенных для парейтерального введения, например, путем внутримышечных или подкожных инъекций.

Пример 1. 3 г ацетата аналога LHRH формулы

Ac-D-Nal-D-pCl-Phe-D-Pal-Ser-Tyr-D-Cit-Len-Agr-Pro-D-Ala- NH2

были превращены в соответствующий намоат с номощью известных методов и обработаны таким образом, что были получены частицы со средними размерами окело 19 мкм.

Приготовлена суспензия 0,317 г указанного намоата и 1,683 г PLGA 75:25 (мол.%) в 20 мл (CH₂Cl₂, содержащая в растворенном виде 1,683 г сополимера кислот молочной -D. L и гликолевой (PLGA) 75:25 (мол.% собственная вызкость 0,82 в HFLP). Смешивание осуществлялось при гемпературе окружающей среды при перемешивании с пелью получения ранородной суспензии.

Полученную с пензию затем выгружали в один прясы в 50 оди 0,075% -ного раствора метоксице плолом в воде, после чего в течение около мин при температуре окружающей сред осуществляли перемешивания: 900 об/мин). Изменение состояния эмульсии периодически проверялось, в среднем каждые 30 мин, путем отбора проб и исследования появившихся микросфер под микроскопом.

После окончания перемешивания (стабилизации уменьшения размеров микросфер) указанная эмульсия была перснесена в один прием в 2 л воды, поддерживаемой при 10°С, и полученная смесь перемешивалась до однородного состояния.

Микросферы PLGA были отделены от реакционной смеси и очищены путем многократного центрифугирования кперемешку с промывкой водой, затем отфильтрованы и просушены при пониженном давлении. Было собрано таки 4 образом 1,61 г (выход 80%) микросфер PLGA, содержащих более 94% частиц диаметров менее 100 мкм (55-85 мкм максимально).

Анализ (растворение массы PLGA, извлечение и определение пептида с помощью HPLC) показал, что содержимое в микросферах памоата составляет 9,05 мас. % (расчетное содержание: 100%).

Полученные таким образом микросферы были затем подвергнуты стерилизации гамма-излучением и из них была образована
суспензия в специальном стерильном носителе. Испытания іп vivo (определение
содержания тестостерона в крови у крыс
самцов) подтвердили равномерное выделение
активного вещества,

Пример 2. Действовали так же, как описано выше в примере 1. используя 0,634 г памоата аналога LHRH на 1,366 г PLGA 75:25.

Микросферы PLGA: 1.70 г (выход 85%). Солержание полезного наполнителя 18,3% (расчетное: 20%). Полученные таким образом микроферы были затем подвергнуты стерилизации гамма-излучением и из них была приготовлена суспензия в специальном стерильном носителе. Исчытания ін vivo (определение содержания аналога в сынорогже крови у крыс самцов) полтверждают равномерное выделение биологически значимого количества активного вещества по меньшей мере в течение 24 сут (см. таблицу).

Эти результаты были подтверждены также апализами забитих кивотных через 30 сут.: потеря веса тесликулов по мень мере на 80%, потеря веса семения пузырьков по меньшей мере на 90%.

Пример 3. Приготовлен по примеру д использованием 3 г ацетата аналога LHL формулы

Ac-D-Nal-D-pCl-Phe-D-Trp-Ser-Tyr-D-Cit-Le -Arg-Pro-D-Aia-NH2. После преаращения этого ацстата в соответствующий паомат и операций переработки, описанных в примере 1, были получены микросферы из полимерного материала, имеющие те же характеристики, что и предыдущие.

ФОРМУЛА ИЗОБРЕТЕНИЯ

1. Композиция в форме микросфер для пролонгированного и контролируемого высвобождения пептидного лекарственного вещества, содержащая нерастворимую в воде сольнамоата, танчата, стеарата или нальмитата
пептида и биоразлагающийся полимер, содержащий молочную и гликолевую кислоту,
отличающаяся тем, что в качестве пептида
используют соединение формулы

Ac-D-Nal-D-pClPhe-R³-Ser-Tyr-D-Cit-Leu-Arg-Pro-D-Ala-NH₂, гле R³ - D-Pal или D-Trp, причем количество соли пептида составляет по меньшей мере 5% от массы биоразлагающегося полимера.

- 2. Композиция по п.1, *отличающаяся* тем, что сополимер из молочной и гликолевой кислот представляет собой сополимер из L- или D, L-молочной кислоты, содержащей 45 90 мол.% звеньев молочной кислоты и 55 10 мол.% звеньев гликолевой кислоты.
- 3. Композиция по пп.1 и 2, отличающаяся тем, что в виде микросфер она содержит в качестве соли нептида памоат, а сопелимер молочной и гликолевой кислоты находится в молярном соотношении 75: 25.

Таблица

Срок (количество суток)	Определение содержания пептида (нг/мл)
0+3 4	47,1
1	48,9
2	52,2
3	46,9
6	50,4
8	40,1
10	42,1
14	29,8
16	33,5
20 .	33,0
24	25,6

Заказ \\ Подинсное ВНИИПИ, Рег. ЛР № 040720 113834, ГСП, Москва, Раушская наб.,4/5